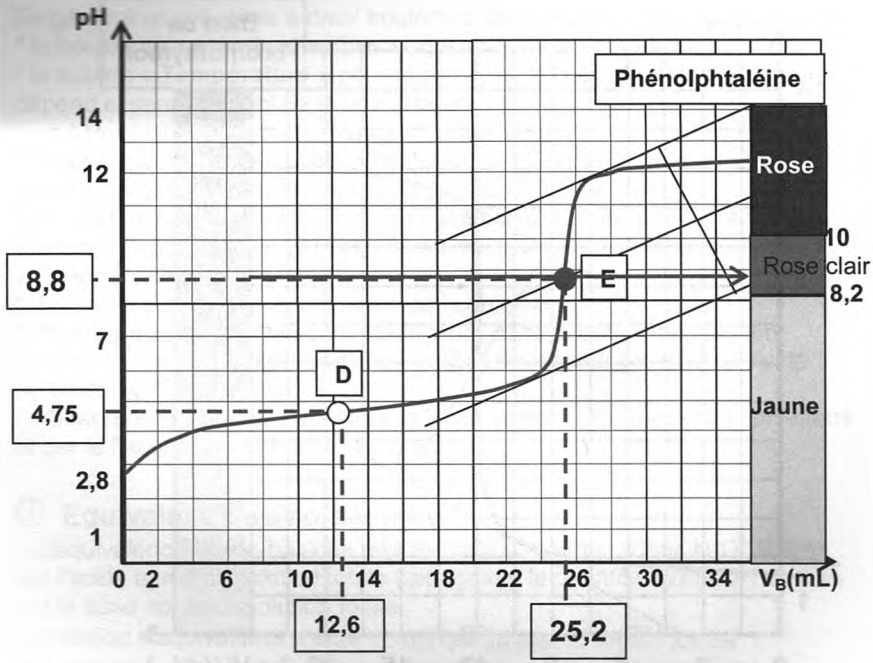

L'indicateur coloré convenable à ce dosage et la phénolphtaléine dont la zone de virage (8,2 – 10) contient la valeur du $pH_E = 8,8$.

® - *Dosage d'une base faible par un acide fort .*

L'équation chimique de la réaction de dosage d'une base faible B par l'acide fort H_3O^+ s'écrit :

$$B + H_3O^+ \rightarrow BH^+ + H_2O \ .$$

- La courbe de variation du pH en fonction du volume de la solution de soude versée présente un saut de pH au voisinage de l'équivalence .
- Le pH à l'équivalence est acide : $pH_E < 7$ à 25°C
- Le pH varie peu dans la partie qui précède l'équivalence .- A la demi-équivalence , le pH est en général égal au pK_A , sauf si la base est trop forte ($pK_A > 11$) et diluée ($c < 10^{-2}$ mol.L^{-1}) .